

1
(pour l'hiver)
MOSM(9)
SYNTHÈSES

DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE,

le 23 août 1853,

PAR M. FÉLIX ENJUBEULT,

NÉ A SABLÉ (SARTHE),

Élève de l'École pratique.



PARIS.

E. THUNOT ET C^e, IMPRIMEURS DE L'ÉCOLE DE PHARMACIE,

RUE RACINE, 26, PRÈS DE L'ODÉON.

—
1853

PROFESSEURS DE LA FACULTÉ DE MÉDECINE.

MM. DUMÉRIL.
BOUCHARDAT.

ÉCOLE SPÉCIALE DE PHARMACIE.

ADMINISTRATEURS.

MM. BUSSY, Directeur.
GUIBOURT, Secrétaire, Agent comptable.
LECANU, Professeur titulaire.

PROFESSEURS.

MM. BUSSY.	}	Chimie.
GAULTIER DE CLAUDRY.		
LECANU.	}	Pharmacie.
CHEVALLIER.		
GUIBOURT.	}	Histoire naturelle.
GUILBERT.		
CHATIN.		Botanique.
CAVENTOU.		Toxicologie.
SOUBEIRAN.		Physique.

AGRÉGÉS.

MM. GRASSI.
DUCOM.
FIGUIER.
ROBIQUET.
REVEL.

NOTA. L'École ne prend sous sa responsabilité aucune des opinions émises par les candidats.

Synthèse. I

(pour l'hiver)

H	Feuilles récentes de cochlearia	375
H	— de Menianthe	375
H	— de cresson	375
H	Racine de Raifort	375
H	Oranges bigarades	375
D	Cannelle de ceylan	12
	Vin blanc	1500
D	Sucre blanc	1500

SYNTHÈSES I

DE PHARMACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE.

SIROP DE RAIFORT COMPOSÉ.

(Sirop antiscorbutique.)

SYRUPUS COMPOSITUS DICTUS ANTISCORBUTICUS.

℞	Feuilles récentes de Cochlearia (<i>Cochlearia officinalis</i>).	375
	— de Trèfle d'eau (<i>Menyanthes trifoliata</i>).	375
	— de Cresson (<i>Nasturtium officinale</i>).	375
	Racine de Raifort (<i>Cochlearia armoracia</i>).	375
	Oranges amères (<i>Citrus Bigaradia</i>).	375
	Cannelle (<i>Laurus cinnamomum</i>).	12
	Vin blanc généreux (<i>Vinum album</i>).	1500
	Sucre (<i>Saccharum</i>).	1500

Incisez les plantes et les oranges amères; concassez la cannelles; mettez le tout dans la cucurbitte d'un alambic; ajoutez-y le vin blanc, et après deux jours de macération distillez à la chaleur du bain-marie pour obtenir 375 grammes de liqueur aromatique, dans laquelle vous ferez fondre en vase clos la moitié du sucre prescrit.

228
2001
Passez avec expression les matières restées dans le bain-marie; clarifiez les liqueurs par le repos; ajoutez-y le restant du sucre, et faites un sirop que vous clarifierez avec les blancs d'œufs et que vous passerez; quand il sera presque complètement refroidi vous y mélangerez le premier sirop aromatique.

GELÉE DE MOUSSE DE CORSE.

GELATINA CUM HELMINTHOCORTO.

℥	Mousse de Corse (<i>Fucus helminthocorton</i>).	125
	Sucre blanc (<i>Saccharum album</i>).	250
	Vin blanc (<i>Vinum album</i>).	250
	Colle de poisson (<i>Ichthyocola</i>).	15

Faites bouillir la mousse de Corse pendant une heure dans une suffisante quantité d'eau pour obtenir environ 1000 grammes de liqueur; passez avec expression; ajoutez le sucre, le vin blanc et la colle de poisson que vous aurez fait ramollir par macération dans 125 grammes d'eau, et faites cuire en consistance de gelée: passez à travers une étamine, et portez dans un lieu frais.

EXTRAIT DE MYRRHE.

EXTRACTUM MYRRHE.

℥	Myrrhe (<i>Myrrha</i>).	500
	Alcool à 21° Cart. (56° cent.) (<i>Alcool</i>).	1750

Faites macérer pendant quelques jours; passez avec expression; filtrez; versez sur le marc 750 grammes d'alcool, et après deux ou trois jours passez de nouveau avec expression; réunissez les teintures; distillez-les pour en retirer toute la partie spiritueuse, et évaporez en consistance d'extrait.

TEINTURE DE DIGITALE.

TINCTURA CUM FOLIIIS DIGITALIS PURPUREE.

℥	Feuilles sèches de Digitale (<i>Digitalis purpurea</i>).	200 250
	Alcool à 31° Cart. (80° cent.) (<i>Alcool</i>).	1200 1000

Réduisez les feuilles de digitale en poudre grossière; faites-les macérer pendant quinze jours dans l'alcool; passez avec expression et filtrez.

2 Gelée de Mousse de Corse

D	Mousse de Corse	125
D	Sucre blanc	250
	Vin blanc	250
D	Colle de poisson	15

3 Extrait de Myrrhe, alcoolique

D	Myrrhe choisie	500
D	alcool à 21 Degrés Cart.	2500

4 teinture de Digitale sèche.

H	feuilles sèches de Digitale	250
D	alcool à 31 Degrés Cart.	1000

5 Emplâtre de Savon

D	Emplâtre simple	1000
D	Cire blanche	45
D	Savon blanc	60

6 Oxide rouge de Mercure

V	Mercure pur	300	100
V	acide nitrique 35°	300	150

EMPLATRE DE SAVON.

EMPLASTRUM CUM SAPONE.

℥	Emplâtre simple (<i>Emplastrum simplex</i>).	1000
	Cire blanche (<i>Cera alba</i>).	45
	Savon blanc (<i>Sapo albus</i>).	60

Faites liquéfier l'emplâtre avec la cire; ajoutez-y le savon que vous aurez divisé avec un couteau ou avec une râpe; incorporez-le par l'agitation.

On ajoute souvent du camphre à cet emplâtre; le mieux est de l'y incorporer à mesure du besoin. La dose la plus ordinaire est de 20 centigrammes de camphre par 30 grammes d'emplâtre.

OXYDE ROUGE DE MERCURE.

(Peroxyde de Mercure.)

OXYDUM HYDRARGYRICUM.

℥	Mercure pur (<i>Hydrargyrum</i>).	300	100
	Acide nitrique (<i>Acidum nitricum</i>) à 35°	300	150

Introduisez le mercure dans un matras à fond plat, versez-y l'acide, et placez le matras sur un bain de sable tiède jusqu'à ce que le métal soit entièrement dissous. Augmentez alors graduellement la chaleur pour vaporiser le liquide. Quand le nitrate de mercure sera desséché élevez la température pour le décomposer et continuez jusqu'à ce qu'il ne se dégage plus de vapeurs nitreuses; laissez refroidir lentement l'oxyde avant de le retirer du matras. Si la température avait été trop élevée, ou l'action de la chaleur trop prolongée, l'oxyde lui-même serait décomposé en oxygène et en mercure; on obtiendrait, au contraire, un oxyde mélangé de sous-nitrate de mercure si l'on n'avait pas chauffé suffisamment pour décomposer tout l'acide nitrique.

PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE.

(Beurre d'Antimoine.)

CHLORURETUM STIBICUM.

℥ Sulfure d'antimoine (*Sulfuretum stibicum*). 500
 Acide chlorhydrique (*Acidum chlorhydricum*). Q. S.
 Introduisez le sulfure dans un matras; adaptez au col de ce matras deux tubes, l'un en S, l'autre droit et long; placez le tout sur un petit fourneau, sous une bonne cheminée; versez l'acide par petites portions à l'aide du tube en S; agitez de temps en temps le matras; élevez graduellement la température jusqu'à l'ébullition; soutenez-la pendant une demi-heure environ; laissez refroidir; décantez dans une capsule en porcelaine; évaporez au bain de sable jusqu'au tiers à peu près; mettez ensuite la solution concentrée à déposer dans un vase long et étroit; introduisez le liquide clair dans une cornue en verre adaptée à un matras; distillez avec précaution; rejetez les premières portions du produit tant qu'elles ne précipiteront pas par l'addition de l'eau; recueillez les portions suivantes jusqu'à ce que le liquide distillé se fige complètement en se refroidissant; changez alors le récipient; adaptez-en un nouveau bien sec, et passez de temps à autre un charbon ardent sous l'extrémité inférieure du col de la cornue pour éviter qu'il ne s'obstrue. Lorsque la distillation sera achevée, liquéfiez le produit en chauffant le récipient dans un bain-marie; coulez-le dans de petits flacons longs et étroits, et conservez-le pour l'usage.
 On obtient le chlorure d'antimoine liquide en exposant le chlorure solide au contact de l'air.

SULFURE DE SODIUM CRISTALLISÉ.

(Sulfhydrate de Soude.)

SULFURETUM SODICUM CUM AQUA.

℥ Soude caustique solide (*Oxydum sodicum*). 400
 Dissolvez-la dans l'eau, de manière à obtenir une liqueur

Protochlorure d'antimoine

Sulfure d'antimoine pulvérisé 500
 acide chlorhydrique à 22° 1000

Sulfhydrate de soude

Soude caustique solide 100

marquant 25° à l'aréomètre. Faites passer dans cette dissolution un courant de gaz acide sulfhydrique, jusqu'à ce qu'elle cesse d'en absorber. Maintenez la liqueur à l'abri du contact de l'air; elle laissera déposer des cristaux incolores et transparents de sulfhydrate de soude. Faites-les égoutter sur un entonnoir, et conservez-les pour l'usage dans des flacons exactement fermés.

Ce sulfhydrate est employé à la préparation de quelques eaux minérales sulfureuses.

DEUTONITRATE ACIDE DE MERCURE LIQUIDE.

(Nitrate de Mercure liquide.)

NITRAS HYDRARGYRICUS ACIDO NITRICO SOLUTUS.

℥	Mercur (Hydrargyrum).	100
	Acide nitrique (<i>Acidum nitricum</i>) à 35°.	200

Faites dissoudre le mercure dans l'acide nitrique, et évaporez la dissolution jusqu'à ce qu'elle soit réduite aux trois quarts de son poids primitif, c'est-à-dire à 225.

Le nitrate acide de mercure est un liquide dense et très-caustique, que la potasse précipite en jaune.

Deutonitrate acide de Mercure

V	Mercur coulant	100
V	acide nitrique à 35°	200